

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளிகல்லமநாயக்கர்பட்டி.

11.வினைகளின் வகைகளைத் தேர்வு செய்க

வ.எ	வினைகள்	வினைகளின் வகைகளைத் தேர்வு செய்க
1	$\text{CH}_3\text{-Br} + \text{CH}_3\text{O}^- \text{Na}^+ \rightarrow \text{CH}_3\text{-O-CH}_3 + \text{NaBr}$	
2	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br-CH}_2\text{Br}$	
3	ஆல்கஹால் கலந்த KOH $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HBr}$	
4	(O) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} \xrightarrow{\text{H}^+/\text{KMnO}_4} \text{CH}_3\text{-CHO} + \text{H}_2\text{O}$	

5	$\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}\text{-H} + \text{H-CN} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-}\overset{\text{CN}}{\underset{\text{OH}}{\text{CH}}}$	
6	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-Cl} \xrightarrow[\text{300bar HCl}]{\text{NaOH 633K}} \text{C}_6\text{H}_5\text{-OH} + \text{NaCl}$	
7	$\text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow[\text{FeCl}_3]{\text{Cl}_2} \text{C}_6\text{H}_5\text{-Cl} + \text{HCl}$	
8	$\text{CH}_3\text{COCH}_3 \xrightarrow[\text{4[H]}]{\text{Zn/Hg and HCl}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
9	$\text{CH}_3\text{-CHO} \xrightarrow[\text{(O)}]{\text{H}^+/\text{KMnO}_4} \text{CH}_3\text{-COOH}$	

10	$\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{-}\underset{\text{Br}}{\text{CH}}\text{-CH}_3$	
11	$\text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow[\text{அடர் H}_2\text{SO}_4]{\text{அடர் HNO}_3} \text{C}_6\text{H}_5\text{-NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
12	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} \xrightarrow[440\text{K}]{\text{அடர் H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
13	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br} \xrightarrow{\text{நீர்த்த KOH}} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} + \text{KBr}$	
14	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-Cl} + \text{CuCN} \xrightarrow[\text{பிரிடின்}]{523\text{K}} \text{C}_6\text{H}_5\text{-CN} + \text{Cu Cl}$	
15	$\text{CH}_3\text{-}\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}\text{-CH}_3 \xrightarrow[2[\text{H}]]{\text{LiAlCl}_4} \text{CH}_3\text{-}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{-CH}_3$	

16	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}$	
17	$\text{CH}_2\text{I-CH}_2\text{I} \longrightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{I}_2$	
18	நீர்த்த KOH $(\text{CH}_3)_3\text{C-Br} \longrightarrow (\text{CH}_3)_3\text{C-OH} + \text{KBr}$	
19	நீரற்ற AlCl_3 $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_3\text{COCl} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{-COCH}_3 + \text{HCl}$	
20	(O) $\text{CH}_3\text{-}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{-CH}_3 \xrightarrow[\text{H}^+/\text{KMnO}_4]{\text{(O)}} \text{CH}_3\text{-}\underset{\text{O}}{\text{C}}\text{-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	